

## Grille de correction du Test Diagnostique

Domaine du contenu et compétences		N° de la question	Type de question	La réponse juste	Codage des réponses	
Langue	Vocabulaire	1	QCM	14-8-18-10-16-13-4-11-15-3-17-20-2-19-5-1-9-6-12-7 25-39-33-37-36-38-35-23-34-22-40-24-28-30-32-29-21-26-31-27	Juste 40pt / 1pt pour chaque / Fausse 0	
	Compréhension	2	a	QCM	L'énergie cinétique est proportionnelle à sa masse et sa vitesse	Juste 1pt / Fausse 0
			b	QCM	La puissance électrique est la vitesse de transfert d'énergie	Juste 1pt / Fausse 0
			c	QCM	Les réactions acido-basiques sont des réactions de transfert de protons entre les réactifs	Juste 1pt / Fausse 0
	La dictée	3	a	Ouverte	La puissance est une grandeur physique dépend du travail et la durée de sa réalisation	J 2pt / 1pt / Fausse 0
			b	Ouverte	L'aimant contient un pôle nord et un pôle sud et ils ne peuvent pas être séparés	J 2pt / 1pt / Fausse 0
			c	Ouverte	Le réducteur est toute espèce chimique capable de perdre des électrons lors d'une réaction chimique	J 2pt / 1pt / Fausse 0
	Mécanique	Appliquer	1	QCM	On a $\omega = 20 \pi \text{ rad/s}$	Juste 2pt / Fausse 0
			2	QCM	On a $V = 4 \text{ m. s}^{-1}$	Juste 2pt / Fausse 0
Analyser		3	QCM	On a $W_{AB}(\vec{F}) = F \cdot AB \cdot \cos \alpha$	Juste 1pt / Fausse 0	
Raisonnement		4	a	QCM	On a $W_{A \rightarrow B}(\vec{P}) = m \cdot g \cdot (z_A - z_B)$	Juste 2pt / Fausse 0
			b	QCM	On a $W_{A \rightarrow B}(\vec{P}) = 200 \text{ J}$	Juste 1pt / Fausse 0
Appliquer		4	c	QCM	On a $\mathcal{P}_m = 20 \text{ W}$	Juste 1pt / Fausse 0
Analyser			d	QCM	On a $E_C(A) = \frac{1}{2} \cdot m \cdot V_A^2$	Juste 1pt / Fausse 0
Appliquer		e	QCM	On a $E_C(A) = 100 \text{ J}$	Juste 1pt / Fausse 0	
Raisonnement		f	QCM	On a $\Delta E_C = 200 \text{ J}$	Juste 2pt / Fausse 0	
Analyser		g	QCM	On a $E_m(A) = E_C(A) + E_{pp}$	Juste 1pt / Fausse 0	
Argumenter	h	QCM	On a $\Delta E_m = 0 \text{ J}$	Juste 2pt / Fausse 0		
Electr	Manipuler	1	a	Ouverte	reçoit	Juste 1pt / Fausse 0
			b	QCM	On a $W_e = U_{AB} \cdot I \cdot \Delta t$	Juste 1pt / Fausse 0
			c	QCM	On a $\mathcal{P}_e = U_{AB} \cdot I$	Juste 1pt / Fausse 0

## Grille de correction du Test Diagnostique

Domaine du contenu et compétences		N° de la question	Type de question	La réponse juste	Codage des réponses	
Electricité	Manipuler	1	d	Ouverte	thermique	Juste 1pt / Fausse 0
	Analyser		e	QCM	On a $W_J = R \cdot I^2 \cdot \Delta t$	Juste 1pt / Fausse 0
	Appliquer	2	a	QCM	On a $U_{AB} = E' + r' \cdot I$	Juste 1pt / Fausse 0
			b	QCM	On a $W_u = E' \cdot I \cdot \Delta t$	Juste 1pt / Fausse 0
	Raisonner	3	c	QCM	On a $\rho = \frac{P_u}{P_e}$	Juste 2pt / Fausse 0
	Analyser		a	Ouverte	repoussent / attirent	J 2pt / 1pt / Fausse 0
			b	Ouverte	uniforme	Juste 1pt / Fausse 0
			c	QCM	On a $B(M) = \frac{\mu}{2\pi} \cdot \frac{I}{r}$	Juste 1pt / Fausse 0
			d	QCM	On a $B = \mu_0 \cdot \frac{N}{L} \cdot I$	Juste 1pt / Fausse 0
	Raisonner	e	QCM	On a $F = I \cdot B \cdot L \cdot \sin \alpha$	Juste 1pt / Fausse 0	
Argumenter	4	a	QCM	La première loi de Descartes de réfraction	Juste 1pt / Fausse 0	
Analyser		b	QCM	On a $n_1 \sin i = n_2 \sin r$	Juste 1pt / Fausse 0	
Chimie	Manipuler	1	a	QCM	On a $C_n H_{2n+2}$	Juste 1pt / Fausse 0
			b	QCM	On a $-OH$	Juste 1pt / Fausse 0
			c	QCM	On a <i>butane</i>	Juste 1pt / Fausse 0
	Appliquer	2	a	QCM	la quantité de matière : $n(X) = \frac{N}{N_A}$ et $n(X) = \frac{m}{M(X)}$	J 2pt / 1pt / Fausse 0
	Analyser		b	QCM	l'expression de l'équation d'état : $P \cdot V = n \cdot R \cdot T$	Juste 1pt / Fausse 0
	Appliquer		c	QCM	la concentration d'un soluté est : $C = 1 \text{ mol} \cdot L^{-1}$	Juste 1pt / Fausse 0
	Analyser		d	QCM	la température absolue : $T(K) = \theta(^{\circ}C) + 273,15$	Juste 1pt / Fausse 0
	Argumenter		e	Ouverte	(2, 3 / 1) et (1, 5 / 4, 3) et (4, 5 / 2) et (1, 8H <sup>+</sup> , 5e <sup>-</sup> / 1, 4H <sub>2</sub> O)	J 4pt / 1pt / Fausse 0
	Raisonner	3	a	QCM	électrons e <sup>-</sup>	Juste 1pt / Fausse 0
			b	QCM	acquérir le proton H <sup>+</sup>	Juste 1pt / Fausse 0
	Argumenter		c	QCM	On a $pH < 7$	Juste 1pt / Fausse 0
	Manipuler	4	a	QCM	liquide homogène / soluté / solvant	J 1,5pt / 0,5 pt / F 0
			b	QCM	Pendant la dilution, la concentration d'un soluté : <b>diminue</b>	Juste 0,5pt / Fausse 0
c			QCM	Diluer une solution aqueuse, c'est lui ajouter : <b>l'eau</b>	Juste 1pt / Fausse 0	

## Grille de recueil des résultats du Test Diagnostique

Classe : 2<sup>ème</sup> BSF SP

Domaine du contenu et compétences		N° de la question	Type de question	La réponse juste	Codage des réponses	
Langue	Vocabulaire	1	QCM	14-8-18-10-16-13-4-11-15-3-17-20-2-19-5-1-9-6-12-7 25-39-33-37-36-38-35-23-34-22-40-24-28-30-32-29-21-26-31-27	Juste 40pt / 1pt pour chaque / Fausse 0	
	Compréhension	2	a	QCM	L'énergie cinétique est proportionnelle à sa masse et sa vitesse	Juste 1pt / Fausse 0
			b	QCM	La puissance électrique est la vitesse de transfert d'énergie	Juste 1pt / Fausse 0
			c	QCM	Les réactions acido-basiques sont des réactions de transfert de protons entre les réactifs	Juste 1pt / Fausse 0
	La dictée	3	a	Ouverte	La puissance est une grandeur physique dépend du travail et la durée de sa réalisation	J 2pt / 1pt / Fausse 0
			b	Ouverte	L'aimant contient un pôle nord et un pôle sud et ils ne peuvent pas être séparés	J 2pt / 1pt / Fausse 0
			c	Ouverte	Le réducteur est toute espèce chimique capable de perdre des électrons lors d'une réaction chimique	J 2pt / 1pt / Fausse 0
	Mécanique	Appliquer	1	QCM	On a $\omega = 20 \pi \text{ rad/s}$	Juste 2pt / Fausse 0
			2	QCM	On a $V = 4 \text{ m. s}^{-1}$	Juste 2pt / Fausse 0
Analyser		3	QCM	On a $W_{AB}(\vec{F}) = F \cdot AB \cdot \cos \alpha$	Juste 1pt / Fausse 0	
Raisonner		4	a	QCM	On a $W_{A \rightarrow B}(\vec{P}) = m \cdot g \cdot (z_A - z_B)$	Juste 2pt / Fausse 0
Appliquer			b	QCM	On a $W_{A \rightarrow B}(\vec{P}) = 200 \text{ J}$	Juste 1pt / Fausse 0
			c	QCM	On a $\mathcal{P}_m = 20 \text{ W}$	Juste 1pt / Fausse 0
			Analyser	d	QCM	On a $E_C(A) = \frac{1}{2} \cdot m \cdot V_A^2$
Appliquer			e	QCM	On a $E_C(A) = 100 \text{ J}$	Juste 1pt / Fausse 0
Raisonner			f	QCM	On a $\Delta E_C = 200 \text{ J}$	Juste 2pt / Fausse 0
Analyser			g	QCM	On a $E_m(A) = E_C(A) + E_{pp}$	Juste 1pt / Fausse 0
Argumenter	h		QCM	On a $\Delta E_m = 0 \text{ J}$	Juste 2pt / Fausse 0	
Ele	Manipuler	1	a	Ouverte	reçoit	Juste 1pt / Fausse 0
	Raisonner		b	QCM	On a $W_e = U_{AB} \cdot I \cdot \Delta t$	Juste 1pt / Fausse 0

			c	QCM	On a $\mathcal{P}_e = U_{AB} \cdot I$	Juste 1pt / Fausse 0
--	--	--	---	-----	---------------------------------------	----------------------



Généralisation :

Académie	Etablissement	Niveau	Filière	Année	Semestre	Domaine du contenu et compétences	Nbr de Situations	Durée
Région du Grand Casablanca	ACADEMIE FRANCIS VALERY	Deuxième Bac	Sciences - Technique	2018 / 2019	Premier	Langue - Mécanique - Electricité - Chimie	45	1 heure 30 min

Statistique :

Classe	Nombres des élèves	[0, 5[	[5, 8[	[8, 10[	[10, 12[	[12, 14[	[14, 16[	[16, 18[	[18, 20[	Min	Max	Moyenne
2 <sup>ème</sup> BSF SP	20											

Interprétation :

Classe	Compétences							
	Vocabulaire	Compréhension	Dictée	Appliquer	Analyser	Raisonner	Manipuler	Argumenter
2 <sup>ème</sup> BSF SP	..... / 40	..... / 3	..... / 6	..... / 11	..... / 11	..... / 13	..... / 8	..... / 8

Décisions :

Intervenants	Suggestions
<b>ENSEIGNANT</b>	
<b>DIRECTION</b>	
<b>INSPECTION</b>	